
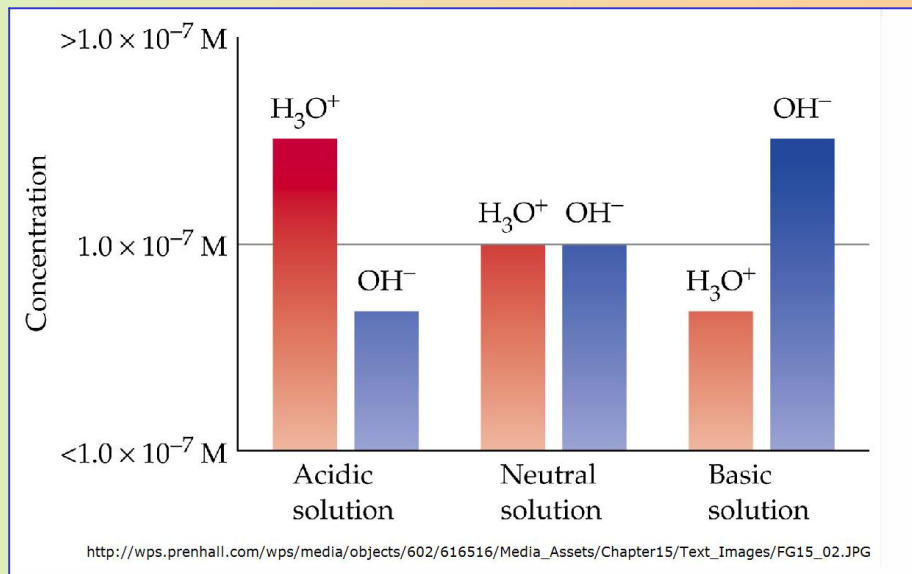
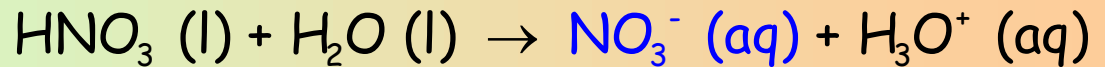


Gatzen azido-base propietateak

Disoluzio neutroak ematen dituzten gatzak

Gatzaren anioia azido sendotik datorrenean eta katioia base sendotik uretan disolbatzen denean disoluzio neutroa ematen du.

HNO_3 bezalako azido sendo bat disolbatzen denean guztiz disoziatzen da:



NaNO_3
disoluzioa

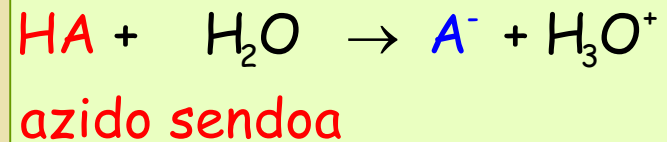
<http://upload.wikimedia.org/wikipedia/commons/8/89/SaltInWaterSolutionLiquid.jpg>

Gatzen azido-base propietateak

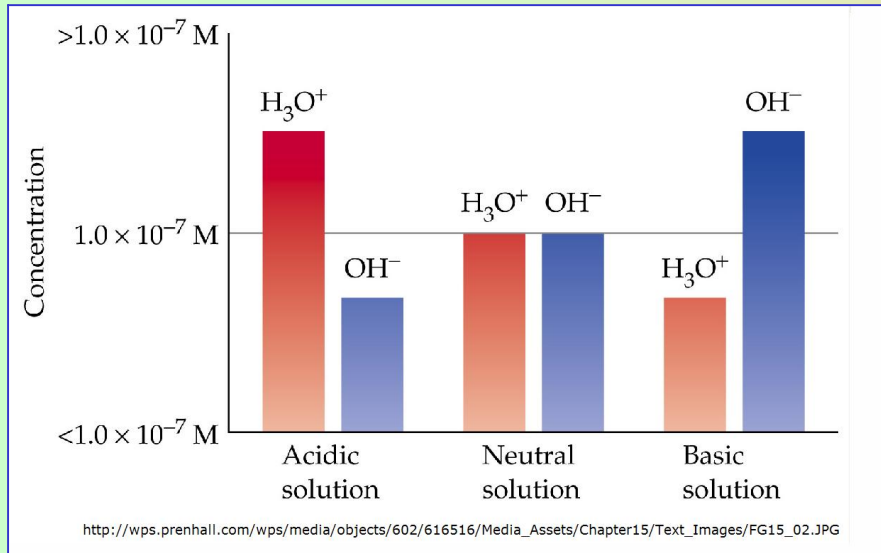
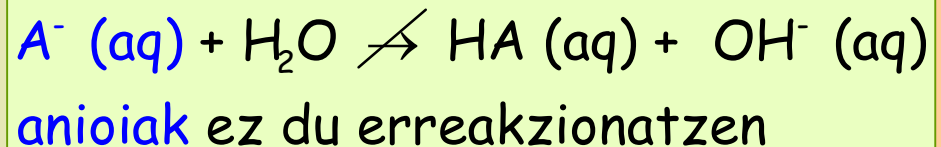
Disoluzio neutroak ematen dituzten gatzak

Erreakzioa amaieraraino doa eta produktuak soilik aurkituko dira.

Azido sendoekin haxe gertatzen denez:



azido sendotik datorren anioiak ez du joerarik urarekin erreakziorik emateko.

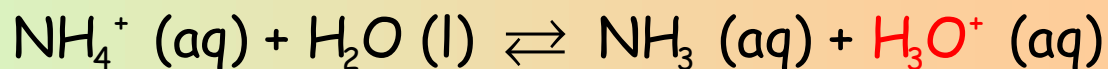


Gatzen azido-base propietateak

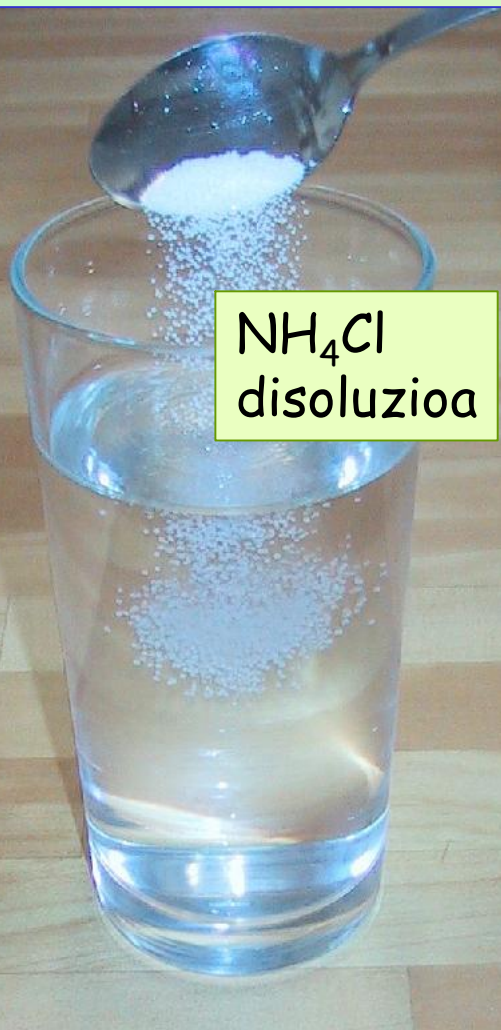
Disoluzio azidoak ematen dituzten gatzak

Azido sendotiko anioia eta base ahuletik datorren katioia duen gatz batek disoluzio azidoak ematen dituzte uretan.

Adibidez NH_4Cl gatzaren kasuan:



$\text{Cl}^- (\text{aq}) + \text{H}_2\text{O} (\text{l})$... ez du erreakziorik ematen
disoluzio azidoa



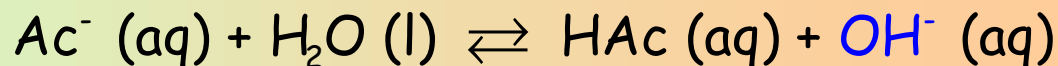
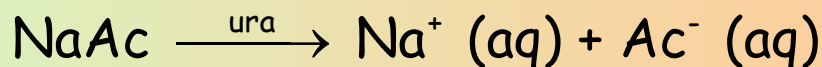
NH_4Cl
disoluzioa

Gatzen azido-base propietateak

Disoluzio azidoak ematen dituzten gatzak

Azido ahuletik datorren anioia eta base sendotik datorren katioia duen gatz batek disoluzio basikoa ematen du uretan disolbatzen denean.

Adibidez NaAc gatzaren kasuan (sodio azetato):



$\text{Na}^+ (\text{aq}) + \text{H}_2\text{O} (\text{l})$... ez dago erreakziorik
disoluzio basikoa

